



**JAPANESE** 

1/1

# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

02-256612

(43) Date of publication of application: 17.10.1990

(51)Int.CI.

A61K 31/38 // C07D333/20 C07D409/12

(21)Application number: 01-324965

(71)Applicant: TANABE SEIYAKU CO LTD

(22)Date of filing:

14.12.1989

(72)Inventor: HAYASHI MASAAKI

**OZAKI YASUHIKO** YAMADA KENJI

TAKENAGA HIDEYUKI

**INOUE KAZUMI** 

(30)Priority

Priority number: 36332388

Priority date : 22.12.1988

Priority country: JP

# (54) REGULATOR FOR DIGESTIVE TRACT FUNCTION

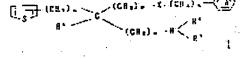
(57)Abstract:

NEW MATERIAL: A thiophene derivative expressed by formula I [R1 to R3 are lower alkyl; ring A is (substituted) phenyl; X is OCO, O or S; m and n are 0 or 1; p and q are 0-2] or salts thereof.

EXAMPLE: 1-Ethyl-3-(3,4,5-trimethoxyphenylthio)-1-(2-thienyl)-N,N- dimethylpropylamine.

USE: A regulator for digestive tract function, capable of exhibiting excellent accelerating function especially when the digestive tract movement is deteriorated and exhibiting excellent accelerating action in the case of excessively accelerated digestive tract movement, useful as an anticonstipation and antidiarrheal agent and administered in a dose of preferably 0.001-50mg, especially preferably 1-20mg based on 1kg body weight per day for oral administration.

PREPARATION: For example, an amine compound expressed by formula II is alkylated with an aldehyde compound expressed by the formula R-CHO (R is H or alkyl having one less carbon atom than that of R2 or



R3) in the presence of a reducing agent to afford the compound expressed by formula I.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

# (19 日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公開

# ⑩ 公 開 特 許 公 報(A)

平2-256612

®Int. Cl. 50

識別記号

广内繁理番号

❷公開 平成 2年(1990)10月17日

A 61 K 31/38 // C 07 D 333/20 31/38

A C J

7475-4C 7822-4C

6742-4 Č

審査請求 未請求 請求項の数 11 (全12頁)

消化管機能調整剂 母発明の名称

> 勿特 顧 平1-324965

22出 願:平1(1989)12月14日

優先権主張

@発明者

公· 田田

明 彦

@発.

**20** 発 明 者 ⊞ш 幸 (72)発 明。者 竹 水 秀

勿発 明 者 井 上.

田辺製薬株式会社 の出 願 人

弁理士 中嶋 正二 大阪府吹田市新芦屋上27番G-104

大阪府寝屋川市石津東町18-18

埼玉県入間郡鶴ケ島町松ケ丘2丁目10番16号

福岡県福岡市早良区城西1丁目1番4号

兵庫県川西市水明台3丁目2-11。

大阪府大阪市中央区道修町三丁目2番10号

1. 発明の名称

消化管機能調整剂

2. 特許請求の範囲

(1): 一般式

$$(CH^{z}) = -N \left\langle \frac{D_{z}}{V_{z}} \right\rangle$$

$$(CH^{z}) = -N \left\langle \frac{D_{z}}{V_{z}} \right\rangle$$

$$(CH^{z}) = -X - (CH^{z}) = -X -$$

(但し、R'、R\*及びR\*は低級アルキル基、環Aは 置換もしくは非置換フェニル茲、Xは-0C0- 、-0-又は-S-、m及びnはO又は1、p及びqはO、 1又は2を表す。)

で示されるチオフェン誘導体又はその薬理的に許 容しうる塩を有効成分としてなる消化管機能調整 剂。

(2) 環Aがフェニル基;低級アルキレンジオキ ン置換フェニル基;又は低級アルキル基、低級ア ルキルチオ基、低級アルコキシ基、フェニルー低 級アルコキシ基、低級アルコキシカルポニル基、

ハロゲン原子、アミノ基及び水酸基から遊ばれる 置換基1~3個を有するフェニル基である韻求項 (1) 記載の消化管機能調整剤。

R\*、R\*及びR\*がメチル基又はエチル基で あり、環Aがフェニル基;メチレンジオキシ置換 フェニル基:又はメチル基、n-プロピル基、te rt.-ブチル基はメチルチオ基にメ州キシ基、ベン ジルオキシ基、メトキシカルポニル基、塩素原子 、アミノ基及び水酸基から選ばれる置換基1~3 個を有するフェニル基である請求項(1)又は(2)記載 の消化管機能調整剤。

(4)ス゚がエチル基であり、R\*及びR\*がメチル基 であり、環Aがフェニル基、4-メチルフェニル 基、3、4ージメトキシフェニル基、3、4、5 ートリメトキシブニニル基。 4--ヒドロキシー3 . 5--ジメトキシフェニル基、4-クロロフェニ ル基又は2-クロロー 5-メトキシフェニル基で ある請求項(3)記載の消化管機能調整剤。

(5) n.及びm:がのであり、p.が E又は2であり 、 9.が 0 又は 1 である請求項(4)記載の消化管機能 调整剂.

(6) 1-エチル-3-(3, 4, 5-トリメトキシフェニルチオ) -1-(2-チエニル) -N. N-ジメチルプロピルアミン又はその東理的に許容しうる塩を有効成分としてなる消化管機能調整

(7) 一般式

$$(CH_{\pm})_{\pi} = C$$

$$(CH_{\pm})_{\pi} - N$$

(但し、g'、g\*及びg\*は低級アルキル基、環Aは 置換もしくは非置換フェニル基、Xは-000-、-0-又は-S-、m及びnはの又は1、p及びq\*は0、 1 又は2 を表す。)

で示されるチオフェン誘導体又はその東理的に許 容しうる塩を有効成分としてなる抗便秘集。

(8) 環Aが4ーメチルフェニル基、3.4ージ メトキシフェニル基、4ークロロフェニル基、2 ークロロー5ーメトキシフェニル基又は2ーメト キシー5ーメトキシカルボニルフェニル基である

3 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は消化管機能調整剤に関する。

(従来技術)

従来、3.4.5-トリメトキシ安息香酸2-ジメチルアミノー2-フェニルブチルエステルが 管腸機能調整剤として有用であることは知られて いる(特公昭55-16416号)。

(発明の構成及び効果)

本発明は一般式

(但し、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>及びR<sup>2</sup>は低級アルキル基、環Aは 置換もしくは非置換フェニル基、Xは-0C0-、-0-又は-S-、m及びnは0又は1、p及びqは0、 1又は2を表す。)

で示されるチオフェン誘導体又はその東理的に許 容しうる塩を有効成分としてなる消化管機能調整 請求項の配職の抗便秘薬。

(9) 1-(3, 4-ジメトキシベンジルオキシメチル)-1-(2-チエニル)-N, N-ジメチルプロピルアミン又はその薬理的に許容しうる塩を有効成分としてなる抗便秘薬。

(10) 一般式

(但し、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>及びR<sup>2</sup>は低級アルキル基、環Aは 置換もしくは非置換フェニル基(:Xiは-000-、-0-又は-S-、m及びinは:0 又は:1、p及びiq は 0、 主又は:2 を表すこ)

で示されるチオフェン誘導体又はその薬理的に許 容しうる塩を有効成分としてなる抗下痢剤。

剤に関する。

木発明の有効成分であるチオフェン誘導体(I ) 及びその塩は、いずれも新規化合物であり、ま た優れた消化管機能調整作用を有するものである が、とりわけ特化管運動が低下している場合に優 れた亢進作用を示すという特徴を有している。ま た、化合物(1)は、上記亢進作用に加えて、消 化管運動が過剰に亢進している場合には抑制作用 をも示すという二面的作用を有するという特徴も 兼ね値えている。さらに、化合物(1)は、優れ た大腸輸送能促進及び/又は抑制作用を有すると いう特徴がある。さらにまた、化合物(1)又は その塩は低毒性であり、医薬として高い安全性を 示すという特徴も備えている。従って、本発明の 消化管機能調整剤は、例えば、慢性胃炎における 消化器官症状(例えば、腹部疼痛、悪心、腹部膨 満感など)、過敏性腸症検罪(例えば、便秘、下 期)などの改善、予防及び/又は治療に好適に使 用することができる。

本発明の消化管機能調整剤の有効成分であるチ

オフェン誘導体の具体例としては、一般式(I)において環Aがフェニル基: 低級アルキレンジオキシ置換フェニル基: 又は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、ハロゲン原子、アミノ基及び水酸基などから選ばれる置換基1~3個を有するフェニル基である化合物があげられる。

このうち、治療上好ましい化合物は、上記具体例に於いて、低級アルキル基、低級アルキル基、低級アルキル基、低級アルキル基、炭素数1~4のアルコキシ基及び炭素数1~4のアルコキシ基及び炭素数1~4のアルキンをの化合物であり、より好をしては、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>及び収<sup>3</sup>がメチル基、フェール基であり、項Aがフェニル基;メチルチンはメチル基、エープテル基、メチルチオ基、メトキシルボニル基、メチルチオ基、メトキシがルボニル基、塩素原子、アミノ基及び水酸基から選ばれる電機基1~3個を有するフェニル基である化合物があ

ン酸塩の如き無機酸付加塩、酸いはコハク酸塩、マレイン酸塩、フマール酸塩、酒石酸塩、1,5 ーナフタレンジスルホン酸塩の如き有機酸付加塩などを使用できる。

本発明の有効成分であるチオフェン誘導体 (「) 又はその塩は経口的にも非経口的 (例えば、静脈内、筋肉内、皮下) にも投与することができ、常法により例えば、錠剤、カブセル、溶液、整調液、乳液のような適宜の医薬製剤として用いることができる。

本発明の有効成分化合物の投与量は、患者の年令、体重、状態および疾患の種類によっても異なるが、通常、1日当たり約0.001~約50mg/ksが適当であり、とくに経口投与では約1~約20mg/ks程度とするのが好ましい。

チオフェン誘導体 (1) は、ラセミ体及び光学 活性体のいずれをも本発明の有効成分として使用 することができる。

なお、本発明の有効成分であるチオフェン誘導体(!)は、例えば一般式

げられる。

特に優れた治療効果を奏する化合物としては、R'がエチル基であり、R"及びR"がメチル基であり、吸入がフェニル基、4-メチルフェニル基、3、4、5-トリメトキシフェニル基、4-ヒドロキシー3、5-ジメトキシフェニル基、4-クロロフェニル基又は2-クロロー5-メトキシフェニル基であり、n及びmが0であり、pが1又は2であり、qが0又は1である化合物があげられる。

より優れた治療効果を奏する化合物としては、 環Aが4ーメチルフェニル基、3、4ージメトキ シフェニル基、4ークロロフェニル基、2ークロ ロー5ーメトキシフェニル基又は2ーメトキシー 5ーメトキシカルポニルフェニル基である化合物 があげられる。

これらのチオフェン誘導体(I)は、遊離の形でも、またその薬理的に許容しうる塩のいずれでも本発明の目的に使用することができる。塩としては例えば、塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、リ

(但し、記号は前記と同一意味を有する。)
で示されるアミン化合物を一般式R-CNO (但し、
R は水素原子又はR\*(又はR\*)より炭素数が1個
少ない低級アルギル基を表す)で示されるアルデヒド化合物と還元剤 (例えば、水素化シアノホウ素ナトリウム) の存在下にアルギル化するか、 戦いはアルギルハライド (例えば、ヨウ化メチル、ヨウ化エチル)を用いて常法によりアルギル化するこにより製することができる。

また、化合物(1)のうち、X:が式 -0C0-で示される基である化合物は、一般式

(但し、記号は前記と同一意味を有する。) で示されるアミノアルカノール化合物と一般式

$$BOOC-(CII_2)_{\bullet} - \overline{A} \qquad (IV)$$

(但し、記号は前記と同一意味を有する。)
で示されるカルボン酸化合物とを脱水剤 (例えば、ジシクロヘキシルカルボジィミド) の存在下に反応させるか、或いはカルボン酸 (N) の反応性 誘導体 (例えば、酸ハライド、低級アルキルエステル) とを脱酸剤 (例えば、トリアルキルアミン) の存在下もしくは非存在下、又は触媒 (例えば、アルカリ金属アルコキシド) の存在下反応させることにより製することもできる。

さらに、化合物 (I) において、Xが式-O-で示される基である化合物は、アミノアルカノー ル化合物 (皿) と一般式

(但し、Yは反応性残器を表し、環A及びqは前配と同一意味を有する。)

で示される化合物とを脱酸剤 (例えば、水酸化アルカリ金属) の存在下反応させることによっても

動歪測定器を介して、胃及び結腸の運動をリニア コーダ上に記録した。

検体(投与量・1 mg/kg)は生理食塩水に溶解。 もじくは0.25%カルボキシメチルセルロース溶液 にけん濁し、大腿静脈より往入した。

# (判定方法)

収縮反応については塩酸ベタネコール(10μg /kg、静脈内投与)の反応を1.0とし、また弛极 反応については塩酸イソプロテレノール(30μg /kg、静脈内投与)の反応を1.0として、後体の 作用比(E)を求め下記判定基準に従って判定した。

# (判定选準)

検体の作用出 (E)	判 定
E ≥1.30	++++
1.30 > E ≥ 0.70	+ + +
0.70 > € ≥ 0.40	+ +
0.40 > E ≥ 0.10	+
E < 0.10	-

製することができる。

上記で得られる化合物(1)において、環Aが3.4.5-トリ低級アルコキシフェニル基である場合、所望により当該化合物と脱アルキル化剂(例えば、チオクレゾール)とを反応させて3.4.5-トリ低級アルコキシフェニル基の4位低級アルコキシ基を水酸基に変換することもできる。

かくして得られる本発明の有効成分であるチオフェン誘導体 (1) がラセミ体である場合、同ラセミ体は光学分割剂 (例えば、酒石酸の光学活性体、 d - カンファースルホン酸) を用いる常法に従って容易に光学分割することができる。

#### 実験例1

# 麻酔ラットの胃及び結腸運動

# (実験方法)

2.0:時間絶食させた雄性ラット(11~18週齢、体重310~460.8)をウレタン及びα-クロラロースの皮下投与により麻酔し、閉取後、胃体部及び結構(回弯括約部より7~1.0 cm)に消化管運動測定用のフェーストランスジューサを装着し、

# 〔検体化合物〕

本実験に用いた検体化合物は下配第1裏の通りで \*\*\*

検体	& P. C.	化比		<b>\$</b> :: .	457	-, CA.)⊮	
No.	Œ <sub>S</sub> ∌	n	on.	P	q	X	- <u>(A)</u>
1	U <sub>S</sub> JF	0	0	1	0	-0-C-	-{\OCN;
2	U <sub>S</sub> JL			î. L	1	-0-	- OCH 3
, <b>3</b>	•	•	: ::			-0-	-{_>сп.
4	•		<b>*</b>	-	-	-0-	-{_>cı

5	*	-	-	2	, 0	-0-	
6	رۍا	ı	. 0	ı	1	-0-	- OCH 3
7		0	0	1	1	-0- /	- OCII 3
8		. •		."	-	-0-	-{
9		•	•		"	-0-	CI.
10	~		,	-	0	-0-C-	OCH,
11				2		- S -	•
12	*	•	*	ľ	0	-0-0-	
13	•	"	1	0	0	- 0 - C -	OCH.
14			( a · · · ·		2	-0-C-	. "

(結果)

結果は第2表及び第3表の通りである。

第 2 表

検体	ラーシート 結 勝い道 動。
No.	叹 缩 亢 進 作 用
1.	++++
2	+ + +
. 3	+ + +
4	+ + +
5	<b>+ + +</b>
6	++++
, <b>7</b>	+ + +
8	+ + +
9	+++
10	+++
11	+++

第 3 表

検	ラット	愕	運動.
校 休 Na	弛援作用。		収缩亢進作用
6-	<del>-</del>		+++,
7		-	+++
8	<del>-</del>	-3	+++,
9	<del>-</del>	٤٠٠	+ + +
10.*	+ +		++
11 *	+ + +		+ +
12 *	· + + +		+++
13*	+ + +	-	+ +
14 *	+++;		+ +,

(\*)投与直後に弛緩作用が発現し、以後、収縮亢進作用に転じた。

# 実验例 2

# 大腸輸送能促進作用。

4時間絶食させた雄性マウス (4~5 週令、体 重:17~28g) に検体 (投与量:10 mg/kg) の水溶液もしくは懸濁液を経口投与し、検体投与 10分後に塩酸クロニジン(投与量:10μg/kg)を皮下投与した。塩酸クロニジン投与20分後に直径3mmのガラスピーズ1個を大腸内(肛門より3cm)に挿入し、ピーズの挿入時から排出されるまでの時間を測定した。検体の大腸輸送能促進作用は、下式により算出される、塩酸クロニジン投与により遅延したガラスピーズ排出時間(無投与に比較して約4倍)に対する短縮率(%)とし求めた。

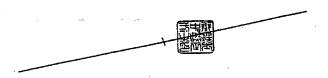
短縮率 (%) = 
$$\begin{bmatrix} 1 - \frac{T_x}{T_1} \end{bmatrix} \times 100$$

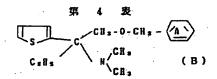
T. : 塩酸クロニジンのみ投与した場合のピー ズ排出時間

Tェ:検体投与後塩酸クロニジンを投与した場

合のビーズ排出時間

その結果は下配第4表の通りである。





検体	化合物(B)	大腦輸送能促進作用
Na.	- <u>(a)</u>	排出遅延短縮率 (%)
1	CII.	7 4
2	OCH:	8 2
3	-C) CI	7 9
4	C1 OCH.	5 3
5	OCII,	4 6

# その結果は下配第5岁の通りである。

換:	. 化	<b>含物(C)</b>	大腸輸送能
No.	x	- <u>(A)</u>	排出遅延倍率
1	- S <i>-</i>	OCH :	. <b>2</b> ∶. :8s:
2	-0-	-{	2. 0
3	-0-	-{∑ocii,	2. 5
4	- 0 -	CH,CH,CH,	2.4

#### 実験例3

### 大陽翰送能抑制作用

4時間飽食させた雄性マウス(4~5週令、体 重:17~28g)に検体(投与量:50mg/kg) の水溶液もしくは懸濁液を経口投与し、検体投与 10分後にメチル硫酸ネオスチグミン(投与量: 30μg/kg)を皮下投与した。ネオスチグミン投 与20分後に直径3mmのガラスピーズ1個を大腸 内(肛門より3cm)に挿入し、ピーズの挿入時か ら排出されるまでの時間を測定した。検体の大腸 輸送能抑制作用は、下式により算出される、ネオ スチグミン投与により短縮したガラスピーズ排出 時間(無投与に比較して約80%)に対する遅延 倍率とし求めた。

T.:メチル破散ネオスチグミンのみ投与した 場合のビーズ排出時間

T: 検体投与後メチル硫酸ネオスチグミンを 投与した場合のビーズ排出時間

#### 製造例 1

(1) 水素化リチウムアルミニウム1.6gのテトラヒドロフランけん薔薇に、氷水冷却下2ージメチルアミノー2ー(2ーチエニル) 酸酸メチルエステル11.4gのテトラヒドロフラン溶液を滴下する。混合物を室温で2時間攪拌後、水、15%水酸化ナトリウム水溶液、水を順次加えて攪拌する。不溶物をろ別し、ろ液を減圧下に濃縮後、残産を減圧落留することにより2ージメチルアミノー2ー(2ーチエニル)ー1ーブタノール9.1gを無色結晶としてを得る。

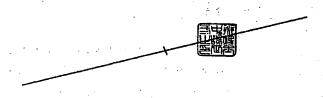
mp. 6 6 ~ 6 8 ℃

(2) 2 - ジメチルアミノー2 - (2 - チェニル) - 1 - ブタノール 8 g.、トリエチルアミン4.85 g.及びジメチルアミノピリジン触媒量をテトラヒドロフランに溶かし、氷水冷却下、3 . 4 . 5 - トリメトキシベンゾイルクロリド11.1 g.を徐々に加え、室温にて16時間震評する。反応液を波圧下に濃縮し、残変を希塩酸に溶解し、エーテルで洗浄する。該溶液を炭酸カリウムにてアルカリ性

とした後、酢酸エチルで抽出し、抽出液を飽和食塩水で洗浄し、乾燥後、溶媒を留去する。残変をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製することにより、3、4、5-ドリメトキシ安息香酸2-ジメチルアミノー2-(2-チエニル)ブチルエステル12.8gを無色油状物として得る。
i R v \*\*\*\*\* (cm \*\*\*\*\*): 1720、1590

本品の塩酸塩: mp. 1 6 4 ~ 1 6 5 ℃ 本品のマレイン酸塩: mp. 1 0 7 ~ 1 0 9 ℃ 製造例2 ~ 1 0

2 - ジメチルアミノー2 - (2 - チェニル) - 1 - ブタノールと置換ペンゾイルクロリドもしくは置換ペンジルカルボニルクロリドとを製造例 1 - (2) と同様に処理することにより、下記第 6 表記載の化合物を得る。



5	OCH.	IR v ''' (cm ''): 1720, 1600 MS(m/e): 393(M') 塩酸塩: m.p. 153~154~C
6	-\	IR v fith (cm-1): 1710, 1600  MS(m/e): 318 (M*-CgHs)
7	_ <b>←</b> c1	IRッパはm(cm-1):-1720, 1600 mmm MS(m/e):: 308 (M*-Calla):- 塩酸塩: m.p. 183 ~184 で
8	-{	IR v '' (cm - ') : 1710, 1610  MS(m/e): 288 (M'-C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> )
9	- OCH:	IR v fitm(cm-1): 1740 max MS(m/e): 378 (M*-Calls)
01		Ruy film (cm   ):::1700, 1600     max   MS(m/e): 258 (M*   N(CIIa)   a+II)  塩酸塩: m.p. 169~170   で

# 製造例11~13

製造例は - (1)及び(2)と同様にして、対応原料化合物より下配化合物を摂る。

(41) 3, 4, 5-トリメトキン安息香酸2-ジェチルアミノ-2-(2-チエニル)プチルエス

#### 第 6 麦

#### 「伹し、

製造例  $2 \sim 8$  及び10においてはq=0 であり、 製造例 9 においては q=1 である。

製	化合物(I-a)	物性値等
造例と	環 A	40 EE 18 TF
2	- осп.	塩酸塩:m.ρ. 182~183 で
3	OCH.	IRッfitm(cm-i): 1720, 1600 mam: MS(m/e): 363(M*) 塩酸塩: m.p. 175 ~177 で
4	-COCH:	'IR y fith (cm <sup>-1</sup> ): 1710, 1600 max MS(m/e): 363(M <sup>+</sup> ) 塩酸塩 : m.p. 178 ~179 で
		The same of the sa

# テル・塩酸塩

mp. 1 2 5 ~ 1 2 7 C

(12) 3. 4. 5-トリメトキシ安息香酸 2-ジメチルアミノー 2--(2-チエニル) プロピルエステル・塩酸塩

■p. 132~135℃

(13) 3.4.5-トリメトキン安息香酸2-ジメチルアミノー2-(3-チエニル) ブチルエステル

 $1 R \nu r_{max}^{r_{1}t_{max}} (cm^{-1}): 1 7 1 0$   $ns(m/e): 3^{-6} \cdot 4 \cdot (M^{+} - C_{x}H_{x})$ 

#### 製造例14

(1)ジメチルアミン5.3gのエーテル溶液を一 15℃に冷却し、2ークロロアセチルチオフェン 12.5gのエーテル溶液を一10℃以下で滴下する 。同温で2日間機律後、反応液を炭酸水素ナトリウム水溶液でアルカリ性とした後、エーテルで抽 出する。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、乾燥後、 溶媒を留去する。残査をシリカゲルカラムクロマ トグラフィーで積製することにより2ージメチル アミノアセチルチオフェン10.5gを淡黄色油状物; として得る。

 $I : R = rite (cm^{-1}) : 1.6.6.0$   $HS(\alpha/e) : 1.6.9 (M^*)$ 

(2)金属マグネンウム3.77gのエーテルけん濁液に、ヨウ化エチル24.2gのエーテル溶液を滴下し、室温で30分間環律する。核反応機に前配(1)で得た2ージメチルアミノアセチルチオフェン10.5gのエーテル溶液を変温で選押下滴下し、更に同温度で16時間環律する。反応液に10%塩化アンモニウム水溶液を加え、有機層を分取し、飽和食塩水にて洗浄し、乾燥後、溶媒を留去する。残査をアルミナカラムクロマトグラフィーで精製することにより1ージメチルアミノメチルー1ー(2ーチエニル)・1ープロパノール6.3gを淡黄色油状物として得る。

1 R-pofftm (cm-1) : 3 4:0:0

(3) 本品1gと3。4.5-トリメトキシベン ゾイルクロリギ1.73gを製造例1-(2) と同様 に処理することにより、3.4.5-トリメトキ

に2-イソシアノ路数メチルエステル5.5 gのテトラヒドロフラン溶液を-30でで滴下し、同温で3-0分間攪拌する。この混合物に2-ブロモメチルチオフェン6.9 gのテトラヒドロフラン溶液を滴下し、室温で4時間攪拌する。反応液に酢酸を加えpHを7に調整した後、減圧下に溶媒を留去する。残金に酢酸エチル及び水を加えて溶解後、有機層を分取し、飽和食塩水で洗浄し、乾燥後、溶媒を留去する。残金を減圧落留することにより、2-イソシアノ-2-(2-チエニルメチル)路酸メチルエステル7.7 gを換費色油状物として得る。

(2) 本品7.7 gのテトラヒドロフラン溶液を水 素化リチウムアルミニウム2 gのテトラヒドロフ ラン整複液に水冷下に滴下し、室温で一夜攪拌す る。反応液に水、15%水酸化ナトリウム水溶液 、水を順次加えて攪拌した後、ろ過する。ろ液を 濃縮することにより2-メチルアミノ-2-(2 シ安恵香酸1-ジメチルアミノメチル-1-(2-チェニル) プロピルエステル1.43gを淡黄色油 壮物として得る。

[ Ray | film (em = i) = 1 7 5 0 - 1 5 9 0

本品の塩酸塩: mp. 123~125で 製造例15

1-ジメチルアミノメチル-1-(2-チエニル)-1-ブロパノール1.12gを3-(3.4.5-トリメトキシフェニル)プロピオン酸クロリド1.61gとを製造例1-(2)と同様に処理することにより、3-(3.4.5-トリメトキシフェニル)プロピオン酸和-ジメチルアミノメチル-1-(2-チェニル)プロピルエステル1.23gを無色抽状物として得る。

I.R p flim (cm 1) = 2.1v:7-3:5 - 1.5v9 0

本品の塩酸塩: mp.130℃ 製造例165

(1) tert.-プトキシカリウム5.5gのテトラヒ ドロフラン懸濁液を-30でに冷却し、該懸濁液

ーチエニルメチル)-1-ブタソール3.9gを淡 曹色油状物として得る。

1 Respectations (commit) at 3:3:5 0

(3)本品2.2gに35%ホルマリン1.3m及び半酸1.2mを加え、105℃で1時間観伴する。 反応液を冷却後、炭酸カリウム水溶液でアルカリ性とし、酢酸エチルで抽出する。抽出液を飽和食塩水で洗浄し乾燥後、溶媒を留去することにより、2-ジメチルアミノ-2-(2-チエニルメチル)-1-ブタソール2gを得る。

I R:ルパル (cm \* 1)\* : 3 4:0.0%。

(4) 本品28のジメチルスルホキシド溶液に粉末状水酸化カリウム2.68を加える。このけん樹液に3、4.5-トリメトキシベンジルクロリド28を15分毎に4回に分けて加え、室温で1時間攪拌する。反応液に氷水冷却下10%塩酸を加え酸性とし、エーテルで洗浄する。水層を炭酸カリウムでplifでし、エーテルで抽出し、抽出液を飽和食塩水で洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。残査

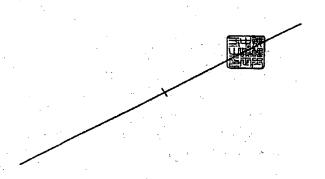
# 特開平2-256612(9)

をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製することにより、1-(3,4,5-トリメトキシベンジルオキシメチル)-1-(2-チエニルメチル)-N,N-ジメチルプロピルアミン2.2gを淡黄色漬状物として得る。

 $I R \nu_{max}^{fit.m} (cm^{-t}) : 1 5 9 0$ 

# 製造例17~29

2 - ジメチルアミノー 2 - (2 - チェニル) ー 1 - ブタノールと置換ペンジルクロリドを製造例 16 - (4) と同様に処理することにより下記第7 表記載の化合物を得る。



2 2	C1 OCII.	1/2 1.5-ナフタレンジスルホン 酸塩: a.p.173 ~176 セ (分解)
2 3	-C1	マレイン酸塩: 5.p.122 ~124 ℃
2 4	OCH :	マレイン酸塩: m.g.120~122 で
2 5	OBz OCII;	1/2 1.5-ナフタレンジスルホン 酸塩: m.p.96 ~99セ
2,6	OCH.	マレイ(ソ酸塩: m.p. 88 ~90で (1) (1) (1)
2 7	- scn.	マレイン酸塩: m.p. 96 ~98で
2 8	C-H- OCH 2	NMR(CDC1 <sub>3</sub> ) $\sigma$ : 0.77(3H,t),0.96(3H,t),1.35-1.80(2H,m),1.8-2.1(2H,m),2.28(6H,m),2.76(2H,t),3.7(3H,s),3.75,3.86(2H,AB, ),2.7(3H,s),6.7-7.2(6H,m)

# 

	<u> </u>	3.9
製造	化合物(I-b) 環 A	(a. 17. 5. 1 <b>物</b> ) - <b>维</b> (a. 1 <b>维</b> (a. 1 <b>维</b> )
* * *	** ^	<u> </u>
31 · 7	-Cocu.	IRッパ:(m(cm-*):1600   mea   MS(m/e): 319(M*)   マレイン酸塩: m.p. 86 ~87で
1 8	-COCH.	IR:w 'it'm (cm-'):1600   m==   MS(m/e): 349(M*)   DL- 酒石酸塩: m.p.110 ~112 で
1 9	- OCH.	IRッパはm(cm <sup>-1</sup> ):1590 man HS(u/e): 379(H*) マレイン酸塩: m.p.110 ~112 で
2 0	- <b>(</b> )-c1	MS(m/e): 323(M*) プレイン酸塩: m.p.134 ~135 セ
2 1	- Cn	HS(m/e): 333(H*) マルイン酸塩: m.p.130 ~131 で
		14 T 15 19

C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> マレイン酸塩: 132 ~133 で 2 9 C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>

(注)。にBェニベンジル基。

#### 製造例 3 0

(1) 1-エチル-3-(3、4、5-トリメトキシフェニルチボ)-1-(2-チェニル)プロビルイソシアニド2.3 gに氷水冷却下、15%塩酸含有メタノールを加え、室温にて3時間競拌する。反応液を波圧下に濃縮し、残査に炭酸カリウム水溶液にてp110とする。酢酸エチルで抽出、抽出液を飽和食塩水で洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。残査をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製することにより1-エチル-3-(3、4、5-トリメトキシフェニルチボ)-1-(2-チェニル)プロビルアミン1.9 gを無色油状物として得る。

 $-iR_{-\mu}e^{it_{1}t_{1}n_{1}}$  (cm: 1):3 4.0 0. 3 3.0 0

MS(m/e): 367(M')

(2) 本品3.9 gをアセトニトリルに溶解し、氷水冷却下、該溶液に35%ホルマリン4.6 ml、水 素化シアノホウ素ナトリウム2.03 gを加えた後、塩酸メタノールにてpll6 に顕整し、室温で2時間提押する。反応液に希塩酸を加えて酸性として15分間提押し、過剰の水素化シアノホウ素ナトリウムをつぶした後、炭酸カリウム水溶液でアルカリ性とする。酢酸エチルで抽出し、抽出液を整シリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製することにより1-エチルー3-(3.4.5-トリメトキシフェニルチオ)-1-(2-チェニル)-N。N-ジメチルプロピルアミン3.2 gを無色抽状物として得る。

18 P film (cm = 1): 1 5 9 0

NS(m/e): 395(N\*)

本品のマレイン酸塩 tanp. 1 138~119℃ 製造例 31~33

製造例30-(1)及び(2)と同様にして、 対応原料化合物より下記化合物を得る。

を満下する。鉄混合物を窒素気流下 5 時間還流する。反応被を冷却後、10%塩酸を加えて水層を分取し、エーテルで洗浄後、重炭酸ナトリウム水溶液でpH 8 としてエーテルにて抽出する。抽出液を乾燥後、エーテルを習去し、残盗をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製する。酢酸エチルーカーへキサンから再結晶することにより1ー(4ーヒドロキシー3。5ージメトキシベンジルオキシメチル)ー1ー(2ーチエニル)ーN、Nージメチルプロビルアミン28を無色柱状晶として得る。

mp. 1 2 6 ~ 1 2 7 C

野造版35~37

製造例3.4と関様にして、対応トリメトキン体より下配化合物を得る。

(35) 4-ヒドロキシー3, 5-ジメトキン安息 香酸2-ジメチルアミノー2- (2-チエニル) ブチルエステル1.8 g

IR-v Madet (cm -1): 3300, 1690; 1600

MS(m/e): 350(M\* -C.H.)

(31) 1-エチル-3-(4-メチルフェニルチオ)-1-(2-チエニル)-N, N-ジメチルプロピルアミン・塩酸塩。

ap. 157~1587

(32) 1-エチル-3-(4-クロルフェニルチ オ)-1-(2-チエニル)-N。N-ジメチル プロピルアミン・塩酸塩

mp. 174~175 ℃

(33) 1-エチル-3-(3,4,5-トリメトキシフェニルオキシ)-1-(2-チエニル)-N,N-ジメチルプロピルアミン・マレイン酸塩mp.125~126 で

#### 製造例34

チオクレゾール2.2gのトルエン溶液に氷水冷却下63.5%水素化ナトリウム0.66gを加え、窒温にて30分間撹拌する。 該溶液に氷水冷却下1-(3.4.5-トリメトキシベンジルオキシメチル)-1-(2-チエニル)-N。 N-ジメチルフロビルアミン2.2gのトルエン溶液を加え、次いで、ヘキサメチルホスホリックトリアミド3㎡

(36) 1-エチル-3-(4-ヒドロキシ-3, 5-ジメトキンフェニルチオ。) -1-(2-チエニル)-N、N-ジメチルプロピルアミン

mp. 7.8 ~ 8≤0 ℃

(37) 1-(4-ヒドロキシー3.5-ジメトキ シベンジルオキシメチル)-1-(3-チエニル )-N, N-ジメチルプロピルアミン

mp. 1 4 7 ~ 1 4 8 C

# 製造例 3 8

2-ジメチルアミノー2-(2-チェニル)-1-ブタノール7.5gと4-アミノー3-クロロー2-メトキシ安恵香酸メチルエステル16.2gのトルエン溶液にナトリウムメトキシド0.4gを加え、生成するメタノールを留去しながら、110でで96時間提評する。冷却後、水洗、乾燥し、溶媒を留去する。残査をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製することにより、4-アミノー3-クロロー2-メトキシ安恵香酸2-ジメチルアミノー2-(2-チェニル)プチルエステル3.6gを無色結晶として得る。

mp. 110~112C

製造例39

(1-a) 2-ジメチルアミノー2- (2-チェニル) -1-ブタノール11.2gとしー (+) -酒石酸4.2gをメタノールに加熱溶解し、メタノールを留去する。残査にエタノールを加えー夜放置する。析出晶をろ取し、エタノールから再結晶することにより、(+)-2-ブタノール・レー(+)-酒石酸塩6.5gを得る。この塩に炭酸、ウウム水溶液を加え、クロロホルムで抽出し、乾燥を留去する。残査を残査を nーへキサンから結晶化することにより、遊離の (+)-2-ジメチルアミノー2-(2-チェニル)-1-ブクノール2.7gを得る。

m. p. 90~91°C

[α] <sup>1</sup> + 26.2° (C = 1, クロロホルム)

(1-b)前配(1-a)で得られた分割母液を 濃縮し、残釜に10%炭酸カリウム水溶液を加え、 酢酸エチルで抽出する。抽出液を飽和食塩水で洗

(b) (+) -安息香酸2-ジメチルアミノ-2 - (2-チエニル) ブチルエステル・マレイン酸 塩: np.82~84℃

(α) \*\*+9.9\* (C=1, ピリジン)

# 製造例40

(1-a) 3. 4.5-トリメトキシ安息香酸 2
ージメチルアミノー2-(2-チェニル) ブチルエステル33.1gとL-(+)-酒石酸6.3gをエタノール200世に加熱溶解し、窒温で一夜放置する。析出晶をろ取し、エタノール、エーテルで順次洗浄し、乾燥する。得られる結晶をエタノールから再結晶することにより、(+)-3.4.5-トリメトキシ安息香酸 2-ジメチルアミノー 2-チェニル) ブチルエステル・レー(+)-酒石酸塩14gを得る。

mp. 1 4 9 ~ 1 5 1 °C

 $(\alpha)^{-1} + 10.7^{\circ} (C = 1, \beta \beta J - \mu)$ 

(1-b)上記 (1-a)で得られた分割母液を 濃縮し、炭酸カリウム水溶液を加えた後、酢酸エ ゆし、乾燥後、溶媒を留去する。得られる残変と D-(-) - 酒石酸4.2 gをエタノールに加熱溶 解し、一夜放置する。析出晶をろ取し、エタノー ルから再結晶することにより(-) - 2 - ジメチ ルアミノー2 - (2 - チェニル) - 1 - ブタノー ル・D-(-) - 酒石酸塩4.2 gを得る。

この塩を上記(1 - a) と同様に処理することにより、遊離の (-) - 2 - ジメチルアミノ - 2 - (2 - チエニル) - 1 - ブタノール1.5 gを得る。
m. p. 90~91で

 $(\alpha)$  = -25.3° (C = 1.  $\rho = 0.0 \pm 0.0$ )

(2) 上記 (1-a) 又は (1-b) で得られた化合物1.0 g とベンブイルクロリド0.85 g を製造例1-(2) と同様に処理することにより下記化合物を得る。

(a) (-) -安息香酸 2 - ジメチルアミノー 2 - (2 - チエニル) ブチルエステル・マレイン酸 塩: mp. 8 0 ~ 8 3 ℃

(α) 10-9.6° (C=1, ピリジン)

チルで抽出する。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、乾燥後、溶媒を習去する。残査とロー(-) ー酒石酸6.3gをエタノール200mlに加熱溶解し、一皮放置する。得られる結晶をエタノールから再結晶することにより、(-) -3.4.5ートリメトキシ安息香酸2ージメチルアミノー2ー(2ーチエニル)ブチルエステル・ロー(-) ー酒石酸塩16gを得る。

mp. 1 4 9 ~ 1 5 1 C

 $(\alpha)^{-1}_{b} = 10.7^{\circ} (C = 1. 399 - \nu)$ 

(2) 上配(1-a) 又は(1-b) で得られた 化合物を常法により脱塩後、マレイン酸塩とする ことにより、下配化合物を得る。

(a) (+) -3. 4. 5-トリメトキシ安息香酸2-ジメチルアミノ-2- (2-チエニル) ブチルエステル・マレイン酸塩: ap. 91 ~93℃(α) \*\*+5.7° (C=1, ピリジン)

(b) (-) -3, 4. 5 - トリメトキシ安息香酸2-ジメチルアミノー2- (2-チエニル) ブ

チルエステル・マレイン酸塩: mp. 91 ~93で (α)[\*-5.8° (C=1)、ピリジン)

#### 参考例1

2-プロピオニルチオフェン、シアン化ナトリウム及び炭酸水素アンモニウムを加圧・加熱下で反応させて5-エチル-5-(2-チエニル)ピグントインとし、これを20%水酸化ナトリウムと加圧・加熱下反応させて2-アミノー(2-チエニル)酸酸とし、次いでメタノール及び連縮酸でメチルエステル化した後、35%ホルマリン及び半酸と共に加熱下反応させることにより、2-ジメチルアミノー2-(2-チエニル)酸数メチルエステルを得る。

IR + fata (ca-1) : 1 7 2 0

対応化合物を前配と同様に処理することにより、2-ジメチルアミノー2- (2-チェニル)プロピオン酸エチルエステルを得る。

IR . major (cm -1) : 1 7 3 0

参考例 2

ることにより、2-アミノー2-(3-チェニル) 陶酸エチルエステル臭化水素酸塩とした後、これを35%ホルマリン及びギ酸でアルキル化することにより、2-ジメチルアミノー2-(3-チェニル) 酪酸エチルエステルを得る。

IR vofita (cm-1). : 1 7.2 0

# 会当例4

1-(2-チェニル) プロピルイソシアニドと
2-(3, 4, 5-トリメトキシフェニルチ末)
エチルクロリドとをリチウムジイソプロピルアミ
ドの存在下反応させることにより、1-エチルー
3-(3, 4, 5-トリメトキシフェニルチオ)
-1-(2-チェニル) プロピルイソシアニドを

対応化合物を前配と同様に処理することにより、 下記化合物を得る。

(1) 1-エチルー3-(4-メチルフェエル チオ)-1-(2-チエニル) プロピルイ ソシアニド 2-アミノー2-(2-チエニル) 館散メチル エステルをヨウ化エチルでアルキル化することに より、2-エチルアミノー2-(2-チエニル) 酪酸メチルエステルとし、次いでこれを酢酸及び 水素化ホウ素ナトリウムと共に加熱下反応させる ことにより、2-ジエチルアミノー2-(2-チェニル) 酪酸メチルエステルを得る。

IR v Medet. (carl) : 1 7 2 5

#### 参考例3

2-アミノー2-(3-チェニル)酢酸とベンジルオキシカルボニルクロリドを反応させることにより、2-ベンジルオキシカルボニルアミノー2-(3-チェニル)酢酸とし、これをチオニルクロリド及びエタノールでエステル化することにより、2-ベンジルオキシカルボニルアミノー2-(3-チェニル)酢酸エチルエステルとし、これを60%水素化ナトリウム存在下ョウ化エチルと反応させて2-ベンジルオキシカルボニルアミノー2-(3-チェニル)酪酸エチルエステルとし、次いでこれを臭化水素酸含有酢酸と反応させ

I R. wastan (cm-1) : 2 1. 2-0

(ii) 3-(4-クロロフェニルチオ)-1.-エチル-1-(2-チエニル) プロピルイ ソンアニド

[R = 1112 (cm -1) : 2 112 20 %

(iii) 1-エチル-3-(3, 4, 5-トリメ トキシフェニルオキシ) -1-(2-チェ ニル) -プロピルイソシアニド 1 R \*\*\*\*\*\* (cm-\*\*): 2140

代理人 弁理士 中 暢 正 二层